PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

59-171474

(43)Date of publication of application: 27.09.1984

(51)Int.CI.

HO1M 8/04

(21)Application number : 58-044096

(71)Applicant: HITACHI LTD

HITACHI CHEM CO LTD

(22)Date of filing:

18.03.1983

(72)Inventor: ISHII KENZO

MORI TOSHIKATSU

KAHARA TOSHIKI TAKEUCHI SEIJI IMAHASHI JINICHI HONCHI AKIO

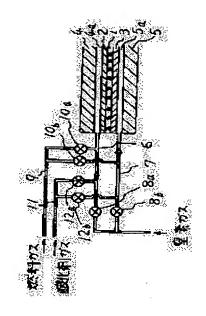
TONAMI MUNEHIKO

(54) OPERATION METHOD OF FUEL CELL

(57)Abstract:

PURPOSE: To prolong the life time of the captioned cell, by repeating alternatively a process wherein oxidizing agent gas is fed to one electrode and fuel gas is fed to the other electrode, and a reverse process wherein fuel gas is fed to one electrode and oxidizing agent gas is fed to the other electrode.

CONSTITUTION: First, valves 10a, 12b are respectively closed, and valves 10b, 12a are respectively opened, then oxidizing agent gas is fed to electrode 2 side and fuel gas is fed to electrode 3 side. In this case, since the electrode 2 becomes a positive electrode and its potential is high, it acts as an oxidizing agent electrode and sintering is generated on the catalyst attached to the electrode 2. Next, valves 8a, 8b are closed, and valves 10a, 12b are respectively opened, then fuel gas is fed to the electrode 2 side and oxidizing agent gas is fed to the electrode 3 side. In this case, the electrode 3 acts as an oxidizing agent, and sintering is generated on the catalyst attached to the electrode 3. Thereby, performance—lowering rate of the fuel cell caused by sintering of the catalyst can be reduced to about a half and accordingly the life time of the fuel cell can be doubled.



LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

(9) 日本国特許庁 (JP)

①特許出願公開

⑩公開特許公報(A)

昭59—171474

⑤Int. Cl.³H 01 M 8/04

識別記号

庁内整理番号 J 7268--5H ⑤公開 昭和59年(1984)9月27日 発明の数 1

審查請求 未請求

(全 4 頁)

の燃料電池の運転方法

即特

頭 昭58-44096

②出 . 願 昭58(1983)3月18日

⑫発 明 者 石井謙蔵

日立市幸町3丁目1番1号株式 会社日立製作所日立研究所内

@発 明 者 森利克

日立市幸町3丁目1番1号株式 会社日立製作所日立研究所内

⑩発 明 者 加原俊樹

日立市幸町3丁目1番1号株式会社日立製作所日立研究所内

@発 明 者 武内辭士

日立市幸町3丁目1番1号株式 会社日立製作所日立研究所内

70発 明 者 今橋甚一

日立市幸町3丁目1番1号株式会社日立製作所日立研究所内

仍発 明 者 本地意夫

日立市幸町3丁目1番1号株式会社日立製作所日立研究所内

①出 願 人 株式会社日立製作所

東京都千代田区丸の内1丁目5

番1号

⑪代 理 人 弁理士 髙橋明夫 外3名

最終頁に続く

明 細 書

発明の名称 燃料電池の運転方法 特許請求の証明

1・電解質を介して配置され、酸化剤ガスを供給する電極と、燃料ガスを供給する電極とを有する燃料電池において、前配酸化剤ガスを一方の電極に、燃料ガスを他方の電極に供給する工程と、燃料ガスを一方の電極に、酸化剤ガスを他方の電極に供給する工程とを交互に繰り返すことを特徴とする燃料電池の運転方法。

発明の詳細な説明

〔 発明の利用分野 〕

本発明は、電解質を介して配置され、酸化剤ガスを供給する電極と、燃料ガスを供給する電極と を有する燃料電池の選転方法に関する。

〔從来技術〕

この種の燃料電池は、正極に酸化剤ガス、負極 に燃料ガスを供給し、生成物を遅次外部に除去す ることにより、化学エネルギーを電気エネルギー に直接変換させるものであるが、電極反応を起さ せるため、たとえば白金等の触媒を電極表面に付 着させている。

このような燃料電池のうちたとえばリン酸型燃料電池が用いられる発電システムにあつては、その効率りは、単位電池の電圧Vとの間に、

n = 0. 5 9 V

の関係にあることから、近年にあつてはVを大き くして『を高める傾向にある。

しかしながら、 V を大きくした場合、高電位似 すなわち酸化剤極何の電極における白金等のシン タリングが促進され、その触媒機能が低下すると いう現象が生する。一方の電極である燃料機例の 電極は低電位に維持され、その電極における白金 等のシンタリングの進行は極めて遅いが、 電池性 能は一方の電極における白金等のシンタリングの 度合によって決定されるために、電池の長寿命化 を図ることが困難であった。

(発明の目的)

本発明の目的は、とのような事情に基づいてな されたもので、性能を長時間持続させるととので きる燃料電池の選転方法を提供するにある。 〔発明の概要〕

とのような目的を達成するために、本発明は、 電解質を介して配置され、酸化剤ガスを供給する 電極と、燃料ガスを供給する電極とを有する燃料 電池において、前記酸化剤ガスを一方の電極に、 燃料ガスを他方の電極に供給する工程と、燃料ガ スを一方の電極に、酸化剤ガスを他方の電極に供 給する工程とを交互に繰り返すようにしたもので ある。とのようにすれば、ある時間、酸化剤ガス が供給された電極は酸化剤極として作用し、その 電極における白金等のシンタリングが促進するが、 次の期間、酸化剤ガスに切り換つて燃料ガスが供 給されるため、酸化剤極としての作用がなくなり 白金等のシンタリングの促進が抑制される。との 場合における酸化剤極は他方の電極となり、酸化 剤極の作用を受け持つている間その電極における 白金等のシンタリングは促進されるが、一方の電 極化のみ偏つて白金のシンタリングが進行するの を抑えることができる。したがつて、電池の性能

(3)

連結されており、これら配管 6 および 7 はそれぞ れパルプ8 a および8 b を介して一本化され塩素 ガスが供給されるようになつている。一方、燃料 ガスが供給される配管9があり、この配管9は分 放された後それぞれパルプ10aゃよび10bを 介して前配配管6および7に連結されている。さ らに、酸化剤ガスが供給される配管11があり、 との配管11は分岐された後それぞれパルプ 12a および1.2 bを介して前記配管 6 および7 に連結 されている。そして、図示していないが、パルプ 10 a, 10 bをそれぞれ閉、パルプ10 b, 12 aをそれぞれ関とした場合には電極2が正極、 電極3が負極となるように、また、パルプ10b. 12 aをそれぞれ閉、パルブ10 a, 12 bをそ れぞれ開とした場合には電極でが負極、電極るが 正征となるよりに切換わるようになつている。

このよりな構成において、まず、パルプ10a, 12bをそれぞれ別、パルプ10b, 12aをそれぞれ閉として、電極有効面積100cm2の時、電極2側に空気130Ne/b送ることによつて酸 劣化が両者の電極のうち自金のシンタリングの敵 しい方の電極のシンタリング状態で決定されると とから、上述した如く、自金等のシンタリングを 両方の電極に受け持たせるようにすれば、一方の 電極のみに自金のシンタリングを受け持たせてい た従来の方法と比べ、電池性能の長寿命化を図る ととができる。

[発明の実施例]

以下、実施例を用いて本発明を牂細に脱明する。 第1図は本発明による燃料電池の運転方法の一 実施例を示す構成図である。同図において、電解 質であるリン酸マトリックス1があり、このリン 酸マトリックス1の表裏面にはそれぞれ電極2か よび3が配置されている。これら電極2かよび3 のそれぞれにはたとえば白金等の触媒が付着され ている。前記電極2かよび3のそれぞれの外側に はセパレータ4かよび5が配置され、これら各セ パレータ4かよび5はその電極対向面にてガス通 過講4aかよび5aにはそれぞれ配管6かよび7が

(4)

化剤ガスを、電極3側に水素55N4/b送ると とによつて燃料ガスを供給する。との際の温度は たとえば190℃~220℃である。との場合前 記憶板 2 が正極となつて、その電位が高いため酸 化剤極として作用し電極 2 に付着されている触媒 にシンタリングが生ずる。とのため、第2図に示 ナように、横軸はにおいて時間0から実験で示し た一方の電極すなわち電極3側にあつては酸化剤 柩として作用したいため触媒の シンタリングの進 行が進まず、点線で示した他方の電極すなわち電 框 2 側にあつては触媒のシンタリングの進行が進 み、この進行は酸化剤ガスおよび燃料ガスの供給 を止める時間し」(たとえば1000時間)まで持 統する。燃料電池の性能は触媒のシンタリングに よつて決定されるものであり、シンダリングの進 行が進むにつれ性能劣化を起す。時間し、時化も つて、前記パルプ106,12 aをそれぞれ閉と するとともに、パルプ8a.8bをそれぞれ開と することにより、電極2および3個に豊素ガス (たとえば130N4/b、1時間、電極有効面

積100cm² の時)を供給する。いわゆるパージ で、とれにより前回電框2側に供給された酸化剤 ガスおよび電極る側に供給された燃料ガスは完全 に除去される。とのパーツは一般に燃料電池の定 期点検時に行をわれるのが望ましい。次に、前記 パルプ8 a、8 bを閉とし、パルプ10 a, 12b をそれぞれ開として、電板2側に電極有効面積 100cm2 の場合に水絮55N&/ b 送ることに よつて燃料ガスを、電極3側に空気130N4/ h送ることによつて酸化剤ガスを供給する。この 際の温度はたとえば190℃~220℃である。 との場合、前記電磁3が正極となつて、その電位 が高いため酸化剤極として作用し電板3に付着さ れている触媒にシンタリングが生する。このため、 第2図に示すように、検軸しにおいて時間し, か ら実線で示した一方の電極すなわち電極3側にあ つては触媒のシンタリングの進行が進み、点線で 示した他方の電極すなわち電極2側にあつては酸 化剤極として作用したいため触媒のシンタリング は t 1 時点のままで停止されている。燃料電池の

(7)

〔発明の効果〕

以上述べたととから明らかなように、本発明に よる燃料電池の選転方法によれば、燃料電池の性 能を長時間持続させることができる。

図面の簡単な説明

第1図は本発明による燃料電池の選転方法の一 実施例を説明するための構成図、第2図は本発明 による燃料電池の選転方法の実施による時間に対 する燃料電池の性能を調べたグラフである。 1…電解質、2,3…電極、4,5…セパレータ、 6,7…配管、8a,8b,10a,10b, 12a,12b…パルプ。

代理人 弁理士 高橋明夫

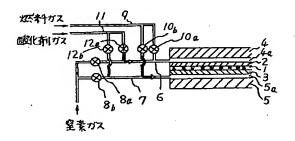


性能は触媒のシンタリンクの逸行度合の大きな電極側によつて決定されるものであり、電極2側の触媒のシンタリング度合が電極3側の触媒のシンタリング度合を超えていない時間!! (たとえば2000時間)の時点では燃料電池の性能は時間!! の時点と変らないものとなる。その後さらにパージを行ない上述した選転が繰り返えされる。

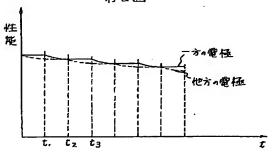
以上述べたことから明らかなように、酸化剤ガスを一方の電極に、燃料ガスを他方の電極に供給する工程と、燃料ガスを一方の電極に、酸化剤ガスを他方の電極に供給する工程とを交互に繰りることから、電極にからならにしていることから、電極にからなら、したがつて、従来のように、、一方の電極に白金のシンタリングを受け持たせていることから、放びのシンタリングによる燃料電池の告値に下速度を約2倍にすることができる。

(8)

第1团



第2図



第1頁の続き ⑫発 明 者 戸波宗彦

日立市幸町3丁目1番1号株式 会社日立製作所日立研究所内

⑪出 願 人 日立化成工業株式会社

東京都新宿区西新宿2丁目1番

1号